PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2004-231775

(43)Date of publication of application: 19.08.2004

(51)Int.CI.

CO8F 4/70

CO8F 10/00

(21)Application number: 2003-021593

(71)Applicant: SUMITOMO CHEM CO LTD

OE SEIJI

(22)Date of filing:

30.01.2003

(72)Inventor: OE SEIJI

(54) CATALYST FOR OLEFIN POLYMERIZATION AND METHOD FOR PRODUCING OLEFIN POLYMER

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a new catalyst for olefin polymerization and to provide a method for producing an olefin polymer using the catalyst.

SOLUTION: The catalyst for olefin polymerization comprises a transition metal complex represented by general formula (1) (M is the transition metal atom of the group 10 of the periodic table of the elements; D is a neutrality imparting group selected from the atoms of the group 16 of the periodic table of the elements; X is a hydrogen atom, a halogen atom, a 1–20C alkyl group, a 7–20C aralkyl group, a 6–20C aryl group or the like; R1 and R2 are each independently a hydrogen atom, a 1–20C alkyl group or the like; and R3, R4 and R5 are each independently a hydrogen atom, a halogen atom, a 1–20C alkyl group, a 7–20C aralkyl group or the like) or general formula (2) (L is a neutral ligand; Y is an anion; and n is a number corresponding to the number of charges of Y suitable for making the whole neutral).

$$\begin{array}{c|ccccc}
R^{2} R^{1} & (2) \\
R^{3} & D - R^{6} \\
R^{4} & ML \\
R^{5} & D - R^{6} \\
R^{2} R^{1} & n
\end{array}$$

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公 開 特 許 公 報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2004-231775 (P2004-231775A)

(43) 公開日 平成16年8月19日 (2004.8.19)

(51) Int. C1.7

COSF 4/70 COSF 10/00 FI

CO8F 4/70 CO8F 10/00 テーマコード (参考)

4 J 128

510

審査請求 未請求 請求項の数 9 〇L (全 15 頁)

(21) 出願番号 (22) 出願日	特願2003-21593 (P2003-21593) 平成15年1月30日 (2003.1.30)	(71) 出願人	00002093 住友化学工業株式会社 大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号
		(71) 出願人	小江 誠司
		(74) 代理人	大阪府箕面市小野原東4丁目24番1号 100093285 弁理士 久保山 隆
		(74) 代理人	100113000 弁理士 中山 亨
		(74) 代理人	100119471 弁理士 榎本 雅之
		(72) 発明者	小江 誠司 大阪府箕面市小野原東4丁目24番1号
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】オレフィン重合用触媒およびオレフィン重合体の製造方法

(57)【要約】

【課題】オレフィン重合用触媒を提供すること。

【解決手段】下記一般式(1)または一般式(2)で示される遷移金属錯体を触媒成分と するオレフィン重合用触媒。

一般式(1)

$$\begin{array}{c|c}
R^{2} R^{1} \\
R^{3} & D - R^{6} \\
\hline
R^{4} & D - R^{6} \\
R^{5} & D - R^{6} \\
R^{2} R^{1}
\end{array}$$

10

(式中、Mは元素の周期律表の第10族の遷移金属原子を示し、Dは元素の周期律表の第16族の原子から選択される中性供与基であり、Xは水素原子、ハロゲン原子、炭素原子数1~20のアルキル基、炭素原子数7~20のアラルキル基、炭素原子数6~20のアリール基等、R1およびR2はそれぞれ独立に水素原子、炭素原子数1~20のアルキル

【特許請求の範囲】

【請求項1】

下記一般式(1)または一般式(2)で示される遷移金属錯体を触媒成分とすることを特徴とするオレフィン重合用触媒。

一般式(1)

(式中、Mは元素の周期律表の第10族の遷移金属原子を示し、Dは元素の周期律表の第 16族の原子を示し、Xは水素原子、ハロゲン原子、炭素原子数1~20のアルキル基、 炭素原子数7~20のアラルキル基、炭素原子数6~20のアリール基、炭素原子数1~ 20のアルコキシ基、炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基、炭素原子数6~20の アリールオキシ基、または炭素原子数2~20の炭化水素で置換されたアミノ基を示し、 これらの基は、さらに置換基を有していてもよい;R1およびR2はそれぞれ独立に水素 原子、炭素原子数1~20のアルキル基、炭素原子数7~20のアラルキル基、炭素原子 数6~20のアリール基、または炭素原子数1~20の炭化水素で置換されたシリル基を 示し、これらの基は、さらに置換基を有していてもよい;R3、R4およびR5はそれぞ れ独立に水素原子、ハロゲン原子、炭素原子数1~20のアルキル基、炭素原子数7~2 0のアラルキル基、炭素原子数6~20のアリール基、炭素原子数1~20の炭化水素で 置換されたシリル基、炭素原子数1~20のアルコキシ基、炭素原子数7~20のアラル キルオキシ基、炭素原子数6~20のアリールオキシ基、または炭素原子数2~20の炭 化水素で置換されたアミノ基を示し、これらの基は、さらに置換基を有していてもよい; R6は炭素原子数1~20のアルキル基、炭素原子数7~20のアラルキル基または炭素 30 原子数6~20のアリール基を示し、これらの基は、さらに置換基を有していてもよい。 また、R1とR2 、およびR3 、R4 、R5において、隣接する基が任意に結合し て環を形成していてもよい。); 一般式(2)

$$\begin{bmatrix} R^{2} R^{1} \\ R^{3} & D - R^{6} \\ R^{4} & D - R^{6} \\ R^{5} & D - R^{6} \\ R^{2} R^{1} \end{bmatrix}$$

(式中、M、D、R1、R2、R3、R4、R5 およびR6 は前記と同じ意味を表し、Lは中性の配位子を示し、Yは陰イオンを示し、nは全体を中性にするのに適するYの電荷数に対応する数である。)

【請求項2】

一般式(1)または一般式(2)で示される遷移金属錯体、と下記化合物(B)とを組合わせてなるオレフィン重合用触媒。

化合物 (B) は、下記化合物 (B1) \sim (B3) のいずれか、あるいはそれらの2種以上の混合物。

- (B1):一般式 (E1) a A I Z (3-a) で示される有機アルミニウム化合物;
- (B2) : 一般式 $\{-A1(E2)-O-\}$ 。で示される環状のアルミノキサン;
- (B3): 一般式 |-A1(E3)-O-|。A1(E3)2で示される線状のアルミノキサン

(式中、 $E1\sim E3$ は同一または相異なり、炭素原子数 $1\sim 8$ の炭化水素基を示し、2は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を示し、2は $1\sim 3$ の整数、10 は 12 以上の整数、10 は 13 は 14 は 15 は 15 は 15 は 15 は 15 は 15 は 17 は 18 は 19 は 19

【請求項3】

一般式(1)または一般式(2)で示される遷移金属錯体と、前記化合物(B)および下記化合物(C)とを組合わせてなるオレフィン重合用触媒。

化合物 (C) は下記化合物 (C1) \sim (C3) のいずれか、あるいはそれらの 2種以上の混合物。

- (C1):一般式 B(Q1)(Q2)(Q3)で示されるホウ素化合物;
- (C2):一般式 Z^+ {B(Q1)(Q2)(Q3)(Q4) $\bar{}$ + で示されるホウ素化合物:
- (C3): 一般式 (L-H) $^{+}$ {B(Q1)(Q2)(Q3)(Q4) $^{-}$ そで示されるホウ素化合物

(式中、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1~Q4は同一または相異なり、 ハロゲン原子、炭素原子数1~20の炭化水素基、炭素原子数1~20のハロゲン化炭化 水素基、炭素原子数1~20の炭化水素で置換されたシリル基、炭素原子数1~20のア ルコキシ基または炭素原子数2~20の炭化水素で置換されたアミノ基を示す。)、

【請求項4】

一般式(1)または一般式(2)で示される遷移金属錯体、前記化合物(B)と、ハロゲン含有有機化合物とを組合わせてなるオレフィン重合用触媒。

【請求項5】

一般式(1)または一般式(2)で示される遷移金属錯体、前記化合物(B)および化合物(C)と、ハロゲン含有有機化合物とを組合わせてなるオレフィン重合用触媒。

【請求項6】

一般式(1)で示される遷移金属錯体におけるMがPd原子であり、Dがイオウ原子であり、Xがハロゲン原子である請求項1、2、3、4または5に記載のオレフィン重合用触媒。

【請求項7】

一般式(2)で示される遷移金属錯体におけるMがPd原子であり、Dがイオウ原子であり、<math>Lが水分子である請求項1、2、3、4または5に記載のオレフィン重合用触媒。

【請求項8】

一般式(1)で示される遷移金属錯体におけるMがPd原子であり、Dがイオウ原子であり、Xがハロゲン原子であり、ハロゲン含有有機化合物がジクロロメタンである請求項1、2、3、4、5または6に記載のオレフィン重合用触媒。

【請求項9】

請求項1~8のいずれかに記載のオレフィン重合用触媒の存在下に、オレフィンを重合することを特徴とするオレフィン重合体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、オレフィン重合用触媒およびそれを用いるオレフィン重合体の製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】

30

40

10

従来、周期律表の第10族の遷移金属原子を用いるオレフィン重合用触媒としては、例えば、 α – ジイミンを配位子として用いるものが報告されている(例えば、非特許文献 1 参照。)。しかし、下記一般式(1)または(2)で示される遷移金属錯体を触媒成分とするオレフィン重合用触媒は知られていない。

[0003]

【非特許文献1】

J. Am. Chem. Soc. 1995, 117, 6414

[0004]

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、新規なオレフィン重合用触媒、およびこれを用いるオレフィン重合体の製造方 10 法を提供しようとするものである。

[0005]

【課題を解決するための手段】

すなわち、本発明は、下記一般式(1)または(2)で示される遷移金属錯体を触媒成分とすることを特徴とするオレフィン重合用触媒を提供するものである。

一般式(1)

$$\begin{array}{c|c}
R^2 R^1 \\
R^3 & D-R^6 \\
R^4 & MX \\
R^5 & D-R^6 \\
R^2 R^1
\end{array}$$

(式中、Mは元素の周期律表の第10族の遷移金属原子を示し、Dは元素の周期律表の第 16族の原子を示し、Xは水素原子、ハロゲン原子、炭素原子数1~20のアルキル基、 炭素原子数 7~20のアラルキル基、炭素原子数 6~20のアリール基、炭素原子数 1~ 20のアルコキシ基、炭素原子数7~20のアラルキルオキシ基、炭素原子数6~20の 30 アリールオキシ基、または炭素原子数2~20の炭化水素で置換されたアミノ基を示し、 これらの基は、さらに置換基を有していてもよい;R1およびR2はそれぞれ独立に水素 原子、炭素原子数1~20のアルキル基、炭素原子数7~20のアラルキル基、炭素原子 数6~20のアリール基、または炭素原子数1~20の炭化水素で置換されたシリル基を 示し、これらの基は、さらに置換基を有していてもよい;R3、R4およびR5はそれぞ れ独立に水素原子、ハロゲン原子、炭素原子数1~20のアルキル基、炭素原子数7~2 0のアラルキル基、炭素原子数6~20のアリール基、炭素原子数1~20の炭化水素で 置換されたシリル基、炭素原子数1~20のアルコキシ基、炭素原子数7~20のアラル キルオキシ基、炭素原子数6~20のアリールオキシ基、または炭素原子数2~20の炭 化水素で置換されたアミノ基を示し、これらの基は、さらに置換基を有していてもよい; 40 R6は炭素原子数1~20のアルキル基、炭素原子数7~20のアラルキル基または炭素 原子数6~20のアリール基を示し、これらの基は、さらに置換基を有していてもよい。 また、R1とR2 、およびR3 、R4 、R5において、隣接する基が任意に結合し て環を形成していてもよい。);

一般式(2)

$$\begin{bmatrix} R^3 & P^1 & P^2 & P^1 & P^2 & P^$$

(式中、M、D、R1、R2、R3、R4、R5 およびR6 は前記と同じ意味を表し、Lは中性の配位子を示し、Yは陰イオンを示し、nは全体を中性にするのに適するYの電荷数に対応する数である。)

[0006]

【発明の実施の形態】

以下、本発明について詳細に説明する。

一般式(1)または(2)で示される遷移金属錯体において、Mで示される遷移金属原子とは、元素の周期律表(IUPAC無機化学命名法改定版1989)の第10族の遷移金属原子であり、例えばNi原子、Pd原子、Pt原子などが挙げられ、好ましくはPd原子が挙げられる。

[0007]

Dとして示される元素の周期律表の第16族の原子としては、例えば酸素原子、イオウ原子、セレン原子などが挙げられ、好ましくはイオウ原子が挙げられる。

[0008]

置換基X、R3、R4およびR5におけるハロゲン原子としてはフッ素原子、塩素原子、 臭素原子、ヨウ素原子などが例示され、好ましくは、塩素原子が挙げられる。

[0009]

[0010]

これらのアルキル基はいずれもフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハロ ゲン原子で置換されていてもよい。ハロゲン原子で置換された炭素原子数1~20のアル キル基としては、例えばフルオロメチル基、ジフルオロメチル基、トリフルオロメチル基 、クロロメチル基、ジクロロメチル基、トリクロロメチル基、プロモメチル基、ジブロモ メチル基、トリブロモメチル基、ヨードメチル基、ジヨードメチル基、トリヨードメチル 基、フルオロエチル基、ジフルオロエチル基、トリフルオロエチル基、テトラフルオロエ 40 チル基、ペンタフルオロエチル基、クロロエチル基、ジクロロエチル基、トリクロロエチ ル基、テトラクロロエチル基、ペンタクロロエチル基、プロモエチル基、ジブロモエチル 基、トリブロモエチル基、テトラブロモエチル基、ペンタブロモエチル基、パーフルオロ プロピル基、パーフルオロブチル基、パーフルオロペンチル基、パーフルオロヘキシル基 、パーフルオロオクチル基、パーフルオロドデシル基、パーフルオロペンタデシル基、パ ーフルオロエイコシル基、パークロロプロビル基、パークロロブチル基、パークロロペン チル基、パークロロヘキシル基、パークロロクチル基、パークロロドデシル基、パークロ ロペンタデシル基、パークロロエイコシル基、パーブロモプロピル基、パーブロモブチル 基、パーブロモペンチル基、パーブロモヘキシル基、パーブロモクチル基、パーブロモド デシル基、パーブロモペンタデシル基、パーブロモエイコシル基などが挙げられる。

 $[0\ 0\ 1\ 1]$

置換基X、R1 、R2 、R3 、R4 、R5 、R6 における炭素原子数7~2 0のアラルキル基としては、例えばベンジル基、 (2-メチルフェニル) メチル基、 (3 -メチルフェニル) メチル基、 (4-メチルフェニル) メチル基、 (2, 3-ジメチルフ エニル) メチル基、(2,4-ジメチルフェニル) メチル基、(2,5-ジメチルフェニ ル) メチル基、(2,6-ジメチルフェニル) メチル基、(3,4-ジメチルフェニル) メチル基、(4,6-ジメチルフェニル)メチル基、(2,3,4-トリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 5 ートリメチルフェニル)メチル基、(2, 3, 6 ートリメチル フェニル)メチル基、(3,4,5-トリメチルフェニル)メチル基、(2,4,6-ト リメチルフェニル)メチル基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル)メチル基、(10 2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル) メチル基、(2, 3, 5, 6-テトラメチルフ ェニル)メチル基、(ペンタメチルフェニル)メチル基、(エチルフェニル)メチル基、 (n-プロピルフェニル) メチル基、 (イソプロピルフェニル) メチル基、 (n-ブチル フェニル)メチル基、(sec-ブチルフェニル)メチル基、(tert-ブチルフェニ ル) メチル基、 (n-ペンチルフェニル) メチル基、 (ネオペンチルフェニル) メチル基 、(n-ヘキシルフェニル)メチル基、(n-オクチルフェニル)メチル基、(n-デシ ルフェニル) メチル基、 (n-デシルフェニル) メチル基、 (n-テトラデシルフェニル)メチル基、ナフチルメチル基、アントラセニルメチル基などが挙げら、好ましくはベン ジル基が挙げられる。

これらのアラルキル基はいずれもフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハ 20 ロゲン原子で置換されていてもよい。

[0012]

置換基X 、R1 、R2 、R3 、R4 、R5 およびR6 における炭素原子数 $6\sim20$ のアリール基としては、例えばフェニル基、2-トリル基、3-トリル基、4-トリル基、2, 3-キシリル基、2, 4-キシリル基、2, 5-キシリル基、2, 6-キシリル基、3, 4-キシリル基、3, 5-キシリル基、2, 3, 4-トリメチルフェニル基、2, 4, 5-トリメチルフェニル基、2, 4, 5-トリメチルフェニル基、2, 4, 5-トリメチルフェニル基、2, 3, 4, 5-テトラメチルフェニル基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル基、2, 3, 4, 6-テトラメチルフェニル基、2, 3, 5, 6-テトラメチルフェニル基、2, 2, 3, 4, 20 における炭素原子数を 20 のアリール基、21 に 22 に 23 に 23 に 23 に 23 に 23 に 24 に 25 に 25 に 26 における炭素原子数 27 に 26 における炭素原子数 27 に 28 に 29 に

これらのアリール基はいずれもフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハロゲン原子で置換されていてもよい。

[0013]

シクロヘキシルシリル基、トリフェニルシリル基などの炭素原子数3~20の3置換シリ ル基などが挙げられ、好ましくはトリメチルシリル基、tert-ブチルジメチルシリル 基、トリフェニルシリル基等が挙げられる。

これらの置換シリル基はいずれもその炭化水素基がフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨ ウ素原子などのハロゲン原子で置換されていてもよい。

[0014]

置換基X、R3 、R4およびR5 における炭素原子数1~20のアルコキシ基として は、例えばメトキシ基、エトキシ基、n-プロポキシ基、イソプロポキシ基、n-ブトキ シ基、sec-ブトキシ基、tert-ブトキシ基、n-ペントキシ基、ネオペントキシ 基、n-ヘキソキシ基、n-オクトキシ基、n-ドデソキシ基、n-ペンタデソキシ基、 n-イコソキシ基などが挙げられ、好ましくはメトキシ基、エトキシ基、tertーブト キシ基等が挙げられる。

これらのアルコキシ基はいずれもフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハ ロゲン原子で置換されていてもよい。

[0015]

置換基X 、R3 、R4 およびR5 における炭素原子数7~20のアラルキルオ キシ基としては、例えばベンジルオキシ基、(2-メチルフェニル)メトキシ基、(3-メチルフェニル)メトキシ基、(4-メチルフェニル)メトキシ基、(2,3-ジメチル フェニル) メトキシ基、(2, 4ージメチルフェニル) メトキシ基、(2, 5ージメチル フェニル) メトキシ基、(2, 6-i)メチルフェニル) メトキシ基、(3, 4-i)メチル 20 フェニル)メトキシ基、(3,5-ジメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,4-トリ メチルフェニル)メトキシ基、(2,3,5-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2, 3,6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(2,4,5-トリメチルフェニル)メトキ シ基、(2,4,6-トリメチルフェニル)メトキシ基、(3,4,5-トリメチルフェ ニル) メトキシ基、(2,3,4,5-テトラメチルフェニル) メトキシ基、(2,3, 4,6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、(2,3,5,6-テトラメチルフェニル)メトキシ基、 (ペンタメチルフェニル) メトキシ基、 (エチルフェニル) メトキシ基、 (n-プロピルフェニル) メトキシ基、 (イソプロピルフェニル) メトキシ基、 (n-ブ チルフェニル) メトキシ基、 (sec-ブチルフェニル) メトキシ基、 (tert-ブチ ルフェニル) メトキシ基、 (n-ヘキシルフェニル) メトキシ基、 (n-オクチルフェニ 30 ル) メトキシ基、 (n-デシルフェニル) メトキシ基、 (n-テトラデシルフェニル) メ トキシ基、ナフチルメトキシ基、アントラセニルメトキシ基などが挙げられ、好ましくは ベンジルオキシ基が挙げられる。

これらのアラルキルオキシ基はいずれもフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子な どのハロゲン原子で置換されていてもよい。

[0016]

置換基X 、R3 、R4およびR5 におけるアリールオキシ基としては、例えばフェ ノキシ基、2-メチルフェノキシ基、3-メチルフェノキシ基、4-メチルフェノキシ基 、2,3-ジメチルフェノキシ基、2,4-ジメチルフェノキシ基、2,5-ジメチルフ ェノキシ基、2, 6 - ジメチルフェノキシ基、3, 4 - ジメチルフェノキシ基、3, 5 - 40ジメチルフェノキシ基、2,3,4-トリメチルフェノキシ基、2,3,5-トリメチル フェノキシ基、2,3,6-トリメチルフェノキシ基、2,4,5-トリメチルフェノキ シ基、2.4.6-トリメチルフェノキシ基、3.4.5-トリメチルフェノキシ基、2 .3.4.5-テトラメチルフェノキシ基、2.3.4,6-テトラメチルフェノキシ基 、2、3、5、6ーテトラメチルフェノキシ基、ペンタメチルフェノキシ基、エチルフェ ノキシ基、n-プロピルフェノキシ基、イソプロピルフェノキシ基、n-ブチルフェノキ シ基、sec-ブチルフェノキシ基、tert-ブチルフェノキシ基、n-ヘキシルフェ ノキシ基、n-オクチルフェノキシ基、n-デシルフェノキシ基、n-テトラデシルフェ ノキシ基、ナフトキシ基、アントラセノキシ基などの炭素数6~20のアリールオキシ基 などが挙げられる。

これらのアリールオキシ基はいずれもフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子など のハロゲン原子で置換されていてもよい。

[0017]

置換基 X 、 R 3 、 R 4 および R 5 の炭素原子数 2~2 0 の炭化水素で置換されたアミノ基において、炭化水素基としては、例えばメチル基、エチル基、 n ープロピル基、イソプチル基、 n ーペンチル基、 n ープチル基、 s e c ープチル基、 t e r t ープチル基、 イソプチル基、 n ーペンチル基、 n ーペキシル基、シクロヘキシル基などの炭素原子数 1~2 0 の炭化水基、フェニル基などのアリール基などが挙げられる。かかる炭素原子数 1~2 0 の炭化水素で置換されたアミノ基としては、例えばジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジー n ープチルアミノ基、ジー s e c ー 10 ブチルアミノ基、ジー t e r t ープチルアミノ基、ジー n ーオクチルアミノ基、ジー n ーデシルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ビストリメチルシリルアミノ基、ビスーt e r t ープチルシリルアミノ基、ビストリメチルシリルアミノ基、ジエチルアミノ基が挙げられる。

[0018]

また、一般式(1)で示される遷移金属錯体において、置換基R1とR2 、およびR3 、R4 、R5において、隣接する基が任意に結合して環を形成していてもよい。

[0019]

一般式(2)で示される遷移金属錯体において、Lは中性の配位子を示し、例えば、H2 20 (水)、メタノール、エタノールなどのアルコール類、ジエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル類、ジエチルアミン、トリエチルアミンなどのアミン類が挙げられ、このましくはH2Oが挙げられる。

[0020]

一般式(2)で示される遷移金属錯体において、Yは陰イオンであり、例えばフッ素イオン、酢酸イオン、塩素酸イオン、臭素酸イオン、テトラフルオロホウ酸イオン、硝酸イオン、ヘキサフルオロリン酸イオンまたは硫酸イオンが挙げられ、好ましくは硫酸イオンが挙げられる。

[0021]

上記一般式 (1) で示される遷移金属錯体としては、以下の化合物が例示されるが、これ 30 らに限定されるものではない。

さらにこれらの、イオウ原子を酸素原子、セレン原子に、Pd原子をNi原子、Pt原子に変更した化合物などが挙げられる。

[0022]

上記一般式 (2) で示される遷移金属錯体としては、以下の化合物が例示されるが、これ らに限定されるものではない。

$$\begin{bmatrix} S - Me \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - Me \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - He \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - He \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - He \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - He \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - He \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - He \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Ph \\ Ph & Oh_2 \\ S - He \end{bmatrix} SO_4 \begin{bmatrix} Ph & Oh_2 \\ S - H$$

さらにこれらの、イオウ原子を酸素原子、セレン原子に、Pd原子をNi原子、Pt原子に、水分子(OH_2)をメタノール、ジエチルエーテル、トリエチルアミンに、硫酸イオンをフッ素イオン、酢酸イオン、塩素酸イオン、臭素酸イオン、テトラフルオロホウ酸イオン、硝酸イオン、ヘキサフルオロリン酸イオンに変更した化合物などが挙げられる。【0023】

本発明のオレフィン重合用触媒には、通常、化合物(B)が用いられ、かかる化合物としては、下記(B1)~(B3)の公知の有機アルミニウム化合物であり、それらのいずれかまたはそれらの混合物が挙げられる。

(B1):一般式 (E1) a A1Z(3-a) で示される有機アルミニウム化合物

(B2):一般式 {-Al(E2)-O-}b で示される構造を有する環状のアルミノキサン、および

(B3): -般式 E3 {-A1(E3) -O-} c A1(E3) 2 で示される 構造を有する線状のアルミノキサン (式中、E1 、E2 、およびE3 は同一または相異なり、炭素数 $1\sim8$ の炭化水素基であり、Z は同一または相異なり、水素原子またはハロゲン原子を表し、a は $1\sim3$ の整数で、b は2 以上の整数を、c は1 以上の整数を表す。)。

[0024]

一般式 (E1) a A1 2(3-a)で示される有機アルミニウム化合物(B1)の具体例としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリプロピルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリヘキシルアルミニウム等のトリアルキルアルミニウム, ドリイソブチルアルミニウム、トリヘキシルアルミニウムクロライド、ジプロピルアルミニウムクロライド、ジイソブチルアルミニウムクロライド、ジへキシルアルミニウムクロライド、ジーカムジクロライド、ジーカムジクロライド、インブライド、エチルアルミニウムジクロライド、プロピルアルミニウムジクロライド、インブチルアルミニウムジクロライド、ヘキシルアルミニウムジクロライド、デーカムバードライド、ジーファルミニウムハイドライド、ジーファルミニウムハイドライド、ジーファルミニウムハイドライド、ジーファルミニウムハイドライド、ジーファルミニウムハイドライドできる。

好ましくは、トリアルキルアルミニウムであり、より好ましくは、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウムが挙げられる。

[0025]

[0026]

上記のアルミノキサンは各種の方法で造られる。その方法については特に制限はなく、公知の方法に準じて造ればよい。例えば、トリアルキルアルミニウム(例えば、トリメチル 30 アルミニウムなど)を適当な有機溶剤(ベンゼン、脂肪族炭化水素など)に溶かした溶液を水と接触させて造る。また、トリアルキルアルミニウム(例えば、トリメチルアルミニウムなど)を結晶水を含んでいる金属塩(例えば、硫酸銅水和物など)に接触させて造る方法が例示できる。

[0027]

[化合物C]

本発明のオレフィン重合用触媒には、さらに化合物(C)を用いることができ、かかる化合物としては、(C 1)一般式BQ1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物、(C 2)一般式Z+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) — で表されるホウ素化合物、(C 3)一般式 (L-H) + (BQ1 Q2 Q3 Q4) — で表されるホウ素化合物のいず 40れか、または 2種以上を用いることができる。

[0028]

一般式 BQ1 Q2 Q3 で表されるホウ素化合物(C1)において、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 \sim Q3 はハロゲン原子、 $1\sim20$ 個の炭素原子を含む炭化水素基、 $1\sim20$ 個の炭素原子を含むハロゲン化炭化水素基、 $1\sim20$ 個の炭素原子を含むアルコキシ基または $2\sim20$ 個の炭素原子を含む2置換アミノ基であり、それらは同じであっても異なっていても良い。好ましいQ1 \sim Q3 はハロゲン原子、 $1\sim20$ 個の炭素原子を含む炭化水素基、 $1\sim20$ 0個の炭素原子を含むハロゲン化炭化水素基が挙げられる。

[0029]

(C1) の具体例としては、トリス(ペンタフルオロフェニル)ボラン、トリス(2,3,5,6ーテトラフルオロフェニル)ボラン、トリス(2,3,4,5ーテトラフルオロフェニル)ボラン、トリス(3,4,5ートリフルオロフェニル)ボラン、トリス(2,3,4ートリフルオロフェニル)ボラン、フェニルビス(ペンタフルオロフェニル)ボラン等が挙げられるが、より好ましくは、トリス(ペンタフルオロフェニル)ボランが挙げられる。

[0030]

一般式Z+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物(C2)において、Z+ は無機または有機のカチオンであり、Bは3価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 \sim Q4 は上記の(C1)におけるQ1 \sim Q3 と同様のものが挙げられ 10 る。

[0031]

一般式 Z+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) — で表される化合物の具体例としては、無機のカチオンであるZ+ には、フェロセニウムカチオン、アルキル置換フェロセニウムカチオン、銀陽イオンなどが、有機のカチオンであるZ+ には、トリフェニルメチルカチオンなどが挙げられる。(BQ1 Q2 Q3 Q4) — には、テトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2,3,5,6ーテトラフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2,3,4,5ーテトラフルオロフェニル)ボレート、テトラキス(2,2,4ートリフルオロフェニル)ボレート、フェニルビス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、テンクトラキス(3,5ービストリフルオロメチルフェニル)ボレートなどが挙げられる。

[0032]

これらの具体的な組合わせとしては、フェロセニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート、1, 1'ージメチルフェロセニウムテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート、銀テトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレート、トリフェニルメチルテトラキス (3, 5ービストリフルオロメチルフェニル) ボレートなどを挙げることができるが、より好ましくは、トリフェニルメチルテトラキス (ペンタフルオロフェニル) ボレートが挙げられる

[0033]

また、一般式(L-H) + (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表されるホウ素化合物(C3)においては、L は中性ルイス塩基であり、(L-H) + はブレンステッド酸であり、B は 3 価の原子価状態のホウ素原子であり、Q1 $\sim Q4$ は上記の(C1)におけるQ1 $\sim Q3$ と同様のものが挙げられる。

[0034]

一般式(L-H)+ (BQ1 Q2 Q3 Q4) - で表される化合物の具体例としては、ブレンステッド酸である(L-H) + には、トリアルキル置換アンモニウム、N, N-ジアルキルアニリニウム、ジアルキルアンモニウム、トリアリールホスホニウムなどが挙げられ、(BQ1 Q2 Q3 Q4) - には、前述と同様のものが挙げられる。

[0035]

これらの具体的な組合わせとしては、トリエチルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリプロピルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(ノルマルブチル)アンモニウムテトラキス(3, 5-ビストリフルオロフェニル)ボレート、トリ(ノルマルブチル)アンモニウムテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジエチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(3, 5-ビストリフルオロメチルフェニル)ボレート、ジイソプロピルアンモニウムテトラキス(ペンタ 50

フルオロフェニル)ボレート、ジシクロへキシルアンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリフェニルホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(メチルフェニル)ホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、トリ(ジメチルフェニル)ホスホニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートなどを挙げることができるが、より好ましくは、トリ(ノルマルブチル)アンモニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート、N, N-ジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレートが挙げられる。【0036】

本発明には、さらにハロゲン含有有機化合物を用いることができ、ハロゲン含有有機化合物に含まれるハロゲンとしては、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素があげられ、その具体例としては、例えば、CH3CI、CH2CI2、CHCI3、CCI4、CICH2CH3 、CICH4 (CH3) 2、CIC (CH3) 3、CICH2 (CH3) 6 有アルキル化合物、クロロベンゼン、O - ジクロロベンゼンなどのハロゲン含有アリール化合物、ベンジルクロライド、O - ジクロローエチルベンゼンなどのハロゲン含有アラルキル化合物、O - クロローを酸メチル、O - グロロアセトン、O - ジクロロアセトン、O - ジクロロアセトン O - ジグの O - ジグの

[0037]

本発明においては、一般式 (1) または (2) の化合物および化合物 (B) 、必要に応じ、化合物 (C)、また同時にハロゲン含有有機化合物を、重合時に任意の順序で投入し使用することができるが、またそれらの任意の化合物の組合せを予め接触させて得られた反応物を用いてもよい。

[0038]

各触媒成分の使用量は、化合物(B) /-般式(1)または(2)の遷移金属化合物のモル比が0.1~10000で、好ましくは5~2000、化合物(C) /-般式(1)ま 30 たは(2)の遷移金属化合物のモル比が0.01~100で、好ましくは0.5~10、ハロゲン含有有機化合物/-般式(1)または(2)の遷移金属化合物のモル比が0.0 10 01~1000で、好ましくは0.01~10、さらに好ましくは、0.05~2程度の範囲にあるように、各成分を用いることが望ましい。

[0039]

レンヘキサヒドロナフタレン等が例示され、共役ジエン化合物の具体例としては、1,3ーブタジエン、イソプレン、1,3ーヘキサジエン、1,3ーオクタジエン、1,3ーシクロオクタジエン、1,3ーシクロヘキサジエン等を例示することができ、極性の置換基をもつオレフィンの具体例としては、アクリル酸、アクリル酸メチル、メタクリル酸、メタクリル酸メチル、酢酸ビニル、アクリロニトリル、メタクリルアミド等が例示される。好ましくは、エチレンが挙げられる。

共重合体を構成するモノマーの具体例としては、エチレンとプロピレン、エチレンとブテンー1、エチレンとヘキセンー1、プロピレンとブテンー1、エチレンとアクリル酸メチル等が例示されるが、本発明は、上記化合物に限定されるものではない。

[0040]

重合方法も、特に限定されるものではないが、例えば、ブタン、ペンタン、ヘキサン、ヘ プタン、オクタン等の脂肪族炭化水素、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素、または メチレンジクロライド等のハロゲン化炭化水素を溶媒として用いる溶媒重合、また、スラ リー重合、ガス状のモノマー中での気相重合等も可能であり、また、連続重合、回分式重 合のどちらでも可能である。

$[0\ 0\ 4\ 1\]$

重合温度は、通常、-50 \mathbb{C} ~ 300 \mathbb{C} 程度の範囲を採り得るが、特に、-20 \mathbb{C} ~ 20 ~ 20

[0042]

【発明の効果】

本発明の触媒は、優れた重合活性を示し、特にオレフィンの重合に有用である。

[0043]

【実施例】

以下、実施例によって本発明をさらに詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるも のではない。

ここで用いる錯体1は、J. Chem. Soc., Dalton Trans. 1980, 2312に従い、錯体2は、Organometallics 2002, 21(8) 3674に従い合成した。

$$\begin{bmatrix} & & & & \\$$

2

[0044]

実施例1

オートクレーブに窒素下で、トルエン 3 m l を仕込み、40℃で安定させた後、エチレンを0.6 M P a まで加圧し安定させた。ここに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40マイクロモル)、錯体1(0.1マイクロモル)および、トリフェニルカルベニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.3マイクロモル)を加え、20分間攪拌した。その後、得られた反応溶液を、減圧下で乾燥し、ポリマー0.055gが得られた。

[0045]

50

実施例2

[0046]

実施例3

[0047]

実施例4

オートクレーブに窒素下で、トルエン 3m 1 および 1- へキセン 0.05m 1 を仕込み、 40 ℃で安定させた後、エチレンを 0.6M Pa まで加圧し安定させた。ここに、トリイ 20 ソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40 マイクロモル)、CH2C12(0.01 マイクロモル)、錯体 2(0.1 マイクロモル)および、トリフェニルカルベニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.3 マイクロモル)を加え、20 分間攪拌した。その後、得られた反応溶液を、減圧下で乾燥し、ポリマー0.043 gが得られた(Mw=26000, Mw/Mn=1.9)。

[0048]

実施例5

オートクレーブに窒素下で、トルエン 3m1 および 1- へキセン 0.05m1 を仕込み、40 ℃で安定させた後、エチレンを 0.6MPa まで加圧し安定させた。ここに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40 マイクロモル)、CH2C12(0.02 マイクロモル)、 錯体 2(0.1 マイクロモル)および、トリフェニルカルベニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.3 マイクロモル)を加え、20 分間攪拌した。その後、得られた反応溶液を、減圧下で乾燥し、ポリマー0.057 gが得られた(Mw=220000、Mw/Mn=1.6)。

[0049]

実施例6

オートクレーブに窒素下で、トルエン 3m1 および 1- へキセン 0.05m1 を仕込み、40 ℃で安定させた後、エチレンを 0.6M Pa まで加圧し安定させた。ここに、トリイソブチルアルミニウムのヘキサン溶液(40 マイクロモル)、CH2C12(0.1 マイクロモル)、錯体 2(0.1 マイクロモル)および、トリフェニルカルベニウムテトラキ 40 ス(ペンタフルオロフェニル)ボレート(0.3 マイクロモル)を加え、20 分間攪拌した。その後、得られた反応溶液を、減圧下で乾燥し、ポリマー0.075 が得られた(Mw=20000、Mw/Mn=1.5)。

フロントページの続き

F ターム (参考) 4J128 AA01 AB00 AC45 AC48 BA00A BA01B BA02B BA03B BB00A BB00B BB01B BB01B BB02B BC13B BC13B BC15B BC16B BC25B BC27B CB14C CB45C CB53C CB68C CB81C CB84C EA01 EB02 EB03 EB04 EB05 EB07 EB08 EB09 EB12 EB13 EB14 EB15 EB16 EB17 EB18 EB18 EB18 EB18 EB19 EB24 EB25 EB26 EA01 EA06 EA07B EA07B EB08 BB00B BB00B BB00B BB00B BC16B BC25B BC27B CB14C CB14

【要約の続き】

基等、R3、R4 およびR5 はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、炭素原子数 $1\sim20$ のアルキル基、炭素原子数 $7\sim20$ のアラルキル基等);

一般式(2)

$$\begin{bmatrix} R^{2}R^{1} \\ R^{3} & D-R^{6} \\ R^{4} & D-R^{6} \\ R^{5} & D-R^{6} \\ R^{2}R^{1} & n \end{bmatrix}$$

(式中、Lは中性の配位子を示し、Yは陰イオンを示し、nは全体を中性にするのに適するYの電荷数に対応する数である。)

【選択図】 なし